

In the name of Allah, the Most Gracious, the Most Merciful



Copyright disclaimer

"La faculté" is a website that collects medical documents written by Algerian assistant professors, professors or any other health practicals and teachers from the same field.

Some articles are subject to the author's copyrights.

Our team does not own copyrights for some content we publish.

"La faculté" team tries to get a permission to publish any content; however , we are not able to contact all authors.

If you are the author or copyrights owner of any kind of content on our website, please contact us on: facadm16@gmail.com to settle the situation.

All users must know that "La faculté" team cannot be responsible anyway of any violation of the authors' copyrights.

Any lucrative use without permission of the copyrights' owner may expose the user to legal follow-up.



CHEKROUNI ABIR :)

Rayonnement

Électromagnétique

Introduction :

* de Champ électromagnétique résulte de l'interaction du champ électrique généré par une charge électrique en tout point du milieu ext., et un champ magnétique résultant du mouvement de cette charge.

* des radiations particulières représentées par les particules α , β , γ ... émises par une matière radioactive (uranium, plutonium, cobalt...).

la lumière est un rayonnement électromagnétique visible.

Définition:

C'est la propagation simultanée d'un champ électrique \vec{E} et d'un champ magnétique \vec{B} qui vibrent à la même fréquence.

\vec{E} et \vec{B} sont en tout point de l'espace à tout instant perpendiculaires ils sont sinusoïdaux.

$$\vec{E} = \vec{E}_0 \times \sin(\omega \cdot t \pm \phi)$$

$$\vec{B} = \vec{B}_0 \times \sin(\omega \cdot t \pm \phi)$$

élongations initiales

pulsation

phase initiale

La propagation de l'onde électromagnétique peut se faire dans tous les milieux même dans le vide. d'onde sonore ne peut se propager que sur un support matériel.

$$C = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

Célérité de la lumière = vitesse de l'onde électromagnétique dans le vide

Elle dépend du temps et de l'espace:

Paramètres temps:

* la période T (s):

le temps nécessaire pour que le phénomène se reproduise.

* la fréquence f (Hz):

le nombre de phénomène par unité de temps.

* la pulsation ω (rad/s):

vitesse angulaire du mouvement.

Ils ne dépendent pas de l'indice du milieu extérieur

$$T = \frac{1}{f} = \frac{2\pi}{\omega}$$

Paramètres espaces:

* la longueur d'onde λ (m):

l'espace nécessaire pour que le phénomène se reproduise.

* le nombre d'onde σ (m⁻¹):

nombre de phénomène par unité d'espace.

* le module du vecteur d'onde k (rad/m):

la vitesse angulaire du mouvement par unité d'espace.

Ils varient en fonction de l'indice du milieu extérieur.

$$\lambda = \frac{1}{\sigma} = \frac{2\pi}{k}$$

itesse de propagation:

$$V = \frac{\lambda}{T} \text{ (m/s)}$$

Dans le vide elle est c^{te}

$$c = \frac{\lambda_0}{T} \text{ (m/s)}$$

* Indice de réfraction:

$$n = \frac{c}{V}$$

* La longueur d'onde dans un milieu transparent:

$$n = \frac{\lambda_0}{\lambda}$$

λ est maximale dans le vide

* Le nombre d'onde dans un milieu d'indice n .

$$n = \frac{\sigma}{\sigma_0}$$

σ en fonction de n

$$\lambda = \frac{V}{f}$$

$$\lambda_0 = \frac{c}{f}$$

λ dépend du milieu dans lequel se propage l'onde

* Le module du vecteur d'onde dans un milieu d'indice n :

$$n = \frac{k}{k_0}$$

k en fonction de n

Effet photoélectrique:

c'est la capacité de la lumière à arracher un e^- de la matière lorsque elle éclaire ce matériau.

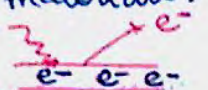
Théorie des Quantas:

la lumière est constituée de grains (ou particules): Photons

Ces particules: Énergie accumulée en paquets \Rightarrow les Quombas

Chaque Quantum: Quantité d'énergie ϵ .

Einstein: la lumière est composée de petits grains (photons). Chaque photon transporte avec lui une énergie (Quantum) qui est partiellement transmise à l' e^- qui va être éjecté avec une Énergie cinétique



Le Photon :

Pour expliquer l'apparition des e^- (l'effet photoélectrique), Einstein associe à l'onde électromagnétique un corpuscule (Photon) en lui attribuant le **Quantum** d'énergie défini par Planck.

Le photon est assimilé à un grain d'énergie, sans support matériel (de masse nulle). Il accompagne l'onde électromagnétique (à la vitesse c) il est caractérisé par :

► Énergie :

$$E_n = h \cdot f$$

$$E_n = h \cdot \frac{c}{\lambda_0}$$

$$E_{\text{onde}} = \frac{12400 \text{ (eVÅ)}}{\lambda \text{ (Å)}}$$

(vide $v=c$)

► Une masse exclusivement dynamique

$$m = \frac{E_n}{c^2}$$

$$h = 6,6 \cdot 10^{-34}$$

► Une Quantité de mouvement

$$p = \frac{E_n}{c}$$

$$p = \frac{h}{\lambda}$$

$$1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

- La propagation des ondes radioélectriques s'explique par la Théorie Ondulatoire de MAXWELL.

⇒ Rayons X, γ : aspect corpusculaire

⇒ Radiations visible (UV, infra rouge) on peut considérer l'un ou l'autre selon l'étude.

Classification des ondes électromagnétiques :



Rayonnement

Particulaire

$$\beta = \frac{v}{c}$$

Une particule possède une masse et selon sa vitesse je l'appelle classique ou relativiste.

Particule classique:

- masse au repos m_0

- énergie au repos:

$$E_0 = m_0 c^2$$

- Énergie cinétique

$$E_c = \frac{1}{2} m_0 v^2 \quad (\text{calculée})$$

- Quantité de mouvement

$$p = m_0 v$$

- longueur d'onde

$$\lambda = \frac{h}{p}$$

(Qd elle se comporte comme une onde)

Particule relativiste:

- new masse = masse cinétique

$$m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - \beta^2}}$$

$$E = \frac{E_0}{\sqrt{1 - \beta^2}}$$

- Énergie totale:

$$E = m c^2$$

$$E_t = E_0 + E_c \quad (E_0 = m_0 c^2)$$

- Quantité de mouvement

$$p = m v$$

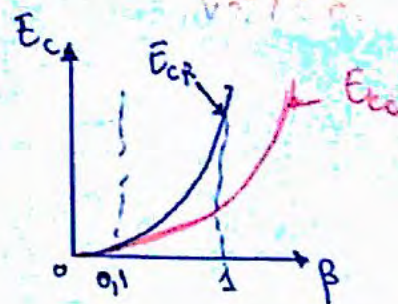
- longueur d'onde:

$$\lambda = \frac{h}{p}$$

- Énergie cinétique:

$$E_c = E - E_0$$

$$E_c = \left(\frac{1}{\sqrt{1 - \beta^2}} - 1 \right) \cdot E_0$$



$\beta \leq 0.1 \Rightarrow$ Particule classique

$\beta > 0.1 \Rightarrow$ Particule relativiste.

$$\frac{E_c}{E_0} < \frac{1}{200} \Rightarrow \text{Particule classique}$$

$$\frac{E_c}{E_0} > \frac{1}{200} \Rightarrow \text{Particule relativiste}$$

$$E^2 = m_0^2 \cdot c^4 + p^2 \cdot c^2$$

$$p = \beta \cdot \frac{E}{c}$$

Relativiste : E

Classique : E_0

Photon $\beta = 1$ ($v = c$!)

$$E_{0e^-} = 0,511 \text{ MeV}$$

$$E_{0p} = 938 \text{ MeV}$$

$$E_{0n} = 939 \text{ MeV}$$

Rayonnement "X"

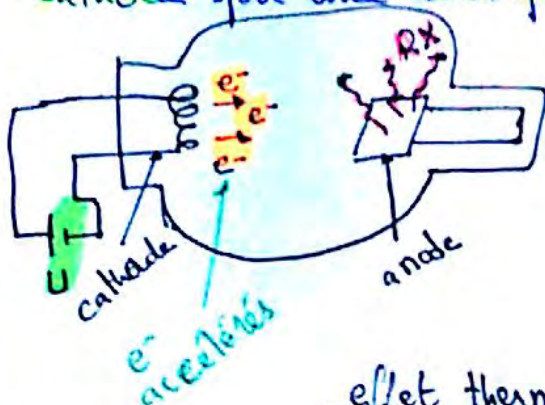
Introduction:

$$\Phi = \sum N_i \cdot E_i$$

- C'est un rayonnement électromagnétique $\lambda \in [0,1 \text{ \AA}; 100 \text{ \AA}]$, donc très pénétrant.
- C'est un rayonnement ionisant.
- Ils sont produits par la transition électronique.

Tube de COOLIDGE:

L'émission des rayons X est obtenue en bombardant une cible (anode) par un faisceau d' e^- accélérés dans le vide obtenus en chauffant la cathode par une forte chp.



- effet thermique

Ce qui provoque:

- Échauffement de la cible.
- Émission de RX.

⇒ Système de refroidissement

e^- accéléré possède une énergie qui sera convertie en:

- 99% chaleur ($\nearrow U_i$).
- 1% rayonné sous forme de RX.

* Il y a perte d'énergie.

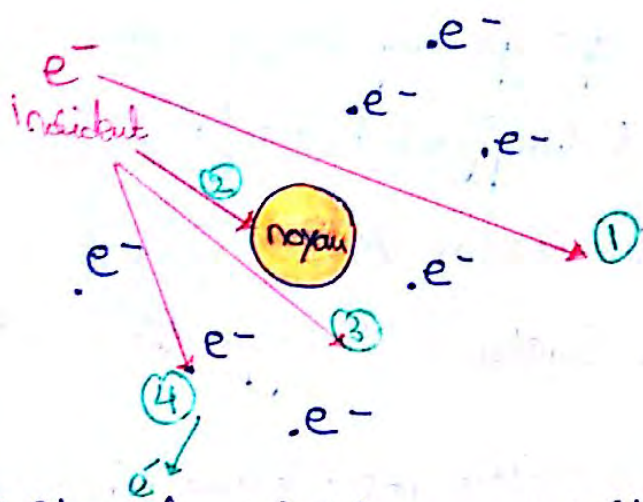
Il y a 2 types d'interactions:

* $e^- - e^-$.

* $e^- - \text{noyau}$.

Lors de l'interaction de l' e^- avec la matière, l'énergie varie entre 0 (pas d'interaction) et E_{cA} (énergie de l' e^-)

! Tous les e^- arrivent au niveau de l'anode avec une énergie E_{cA}



② Choc frontal (freinage total)
l'e⁻ perd toute son énergie

donc $E_{\text{photon}} = E_{\text{max}} = E_{cA} = eU$

interaction

$$E_{cA} = eU$$

\uparrow énergie de l'e⁻ \uparrow charge de e⁻ \uparrow ddp e⁻ noyau cible

* Ça produit plus de chaleur que de RX.

→ Origine du spectre continu est le freinage des e⁻.

Ce qui correspond à une longueur d'onde limite λ_0 .

$$\lambda_0 = \frac{hc}{E_{cA}}$$

① l'e⁻ passe dans le vide et donc n'interagit pas avec la matière" (choc très éloigné)
⇒ il garde son énergie.

③ l'e⁻ passe à côté du noyau et est attiré par la charge positive ⇒ e⁻ dévié qui perd une partie de son énergie.

④ l'e⁻ accéléré (incident) entre en collision avec l'un des e⁻ de l'atome

l'e⁻ incident change de vitesse et de trajectoire et l'e⁻ percutée est éjectée

Après l'arrachement de l'e⁻ cible, l'e⁻ résiduel est dans un état excité, le retour à l'état fondamental se produit par des transitions électroniques. Une émission de photon accompagne ces transitions.

$$E_{\text{photon}} = W_f - W_i$$

↑ énergie du photon émis
 ↑ énergie de liaison du niveau électronique f
 ↑ énergie de liaison du niveau électronique i

Le Spectre continu en longueur d'onde:

- Equation du spectre:

$$\frac{d\phi}{dE} = KIZ(E_{cA} - E)$$

- Puissance du rayonnement:

$$\phi = \frac{1}{2} KIZU^2$$

↑ constante
 ↑ intensité du courant
 ↑ numéro atomique

- Rendement:

Puissance fournie $P_e = UI$

$\phi = \eta UI$
 $\eta = \frac{\phi}{P_e}$
 $\eta = (1 - \beta) UI$

$$\beta = \frac{1}{2} KIZU$$

$$P_{ch} \cdot t = m \cdot C \cdot \Delta\theta$$

↑ kg
 ↑ $\frac{J}{kg \cdot ^\circ C}$
 ↑ $^\circ C$

Le spectre discret ou Spectre de raies

Lors d'une transition électronique la conservation du moment cinétique impose des conditions sur les nombres quantiques.

$$\begin{cases} \Delta n > 0 \\ \Delta l = \pm 1 \\ \Delta j = 0 \text{ ou } \Delta j = \pm 1 \end{cases}$$

$$j = |l + s|$$

- l'e⁻ ne peut transiter dans une même couche principale.
- l'e⁻ ne peut transiter d'une orbitale vers une autre de même nature.
- l'e⁻ ne peut transiter vers une orbitale de même spin.